	Departamento Física y Química	*Amparo Vila*

PRACTICA LAS LEYES DE LOS GASES – FQ 2ESO

1. A una presión de 16atm, un gas ocupa 34L. Si mantenemos la temperatura constante y aumentamos el volumen a 40L, ¿Qué presión ejercerá el gas?

Resultado:	Unidades:

2. Tenemos un recipiente con 25ml de aire y a 15atm. Si trabajamos a temperatura constante y cambiamos el volumen a 125ml, ¿cuánto vale la presión?

Resultado:	Unidades:

3. En un recipiente de 2L tenemos un gas a 61ºC, que ejerce una presión de 2 atm. ¿Cuál será su temperatura si la presión es de 5 y el volumen no cambia?

Resultado:	En kelvin	Resultado:	En ºC

4. Introducimos nitrógeno a 25ºC y ocupa 300mL, si mantenemos constante la presión y el volumen pasa a 1500mL, ¿a qué temperatura se encuentra el gas?

Resultado:	En kelvin	Resultado:	En ºC

5. Un gas ocupa 10L a 127ºC, Si la temperatura asciende a 600K y modificamos la presión, ¿Cuál será el volumen del gas?

Resultado:	Unidades:

LIVEWORKSHEETS